(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-190903

(43)公開日 平成11年(1999)7月13日

(51) Int.Cl. ⁶		識別記号	FΙ				
G 0 3 F	7/03 9		G 0 3 F	7/039			
	7/00	503		7/00	503		
	7/004	5 0 5		7/004	505		
		5 0 7			507		
			審査請求	未請求	請求項の数15	OL	(全 51 頁)
(21)出願番号		特顧平 10-222565	(71)出願人	000005968			
				三菱化岩	学株式会社		
(22)出願日		平成10年(1998) 8月6日		東京都千代田区丸の内二丁目5番2号			
			(72)発明者	浦野 年	F 由		
(31)優先権主張番号		特願平 9-218544		神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番地			
(32)優先日		平 9 (1997) 8 月13日		三菱化学	学株式会社横浜組	合研究	党所内
(33)優先権主張国		日本 (JP)	(72)発明者	桧野 悦子			
(31)優先権主張番号		特願平9-291880		神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番地			丌1000番地
(32)優先日		平 9 (1997)10月24日		三菱化学	三菱化学株式会社横浜総合研究所内		
(33)優先権主張国		日本 (JP)	(74)代理人	弁理士	長谷川 曉司		

(54) 【発明の名称】 ポジ型感光性組成物、感光性平版印刷版及びポジ画像の形成方法

(57)【要約】

【課題】 露光部と未露光部のコントラストに優れ、画 線部の残膜率が十分な感光性組成物を提供する。

【解決手段】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可 溶性有機高分子物質及び酸発色性色素を含有しているこ とを特徴とするポジ型感光性組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質及び酸発色性色素を含有していることを特徴とするポジ型感光性組成物。

【請求項2】 該酸発色性色素の少なくとも一部が、該フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質とプロトン移動錯体を形成していることを特徴とする請求項1に記載のポジ型感光性組成物。

【請求項3】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質が、ノボラック樹脂、レゾール樹脂 10 およびポリビニルフェノール樹脂から選ばれる少なくとも1種であることを特徴とする請求項1又は2に記載のポジ型感光性組成物。

【請求項4】 酸発色性色素が酸解離性のラクトン骨格を有することを特徴とする請求項1~3のいすれかに記載のポジ型感光性組成物。

【請求項5】 酸発色性色素が下記一般式(A1)で表される化合物であることを特徴とする請求項1~3のいずれかに記載のポジ型感光性組成物。

【化1】

(式中、環A、環B、環Cは各々独立して置換基を有し ていても良い1~3核の芳香族炭化水素基、又は置換基 を有していても良い1~3核の芳香族複素環基を表し、 W¹ はカルボニル基、チオカルボニル基、または基-C 30 (R²⁵) = N - を表し、R²⁵は水素原子又は置換基を有 していても良い炭化水素基を表し、Q1 は酸素原子、硫 黄原子、又は置換基を有していても良いイミノ基を表 し、R¹~R⁴は各々独立して、水素原子、又は置換基 を有していても良い炭化水素基を表し、m1 は0又は1 を表し、m² は0又は1を表す。また、環Bと環Cは互 いに結合基を介して結合していても良い。但し、置換基 を有していても良いアミノ基、置換基を有していても良 いアルコキシ基、置換基を有していても良いアリールオ キシ基、置換基を有していても良いアルキルチオ基、置 40 換基を有していても良いアリールチオ基から選ばれた置 換基を、環B及び/又は環Cに少なくとも1つ有す る。)

【請求項6】 酸発色性色素が下記一般式 (A2) で表される化合物であるあることを特徴とする請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載のポジ型感光性組成物。

【化2】

(式中、環A、環B、環Cは各々独立して置換基を有し ていても良い1~3核の芳香族炭化水素基、又は置換基 を有していても良い1~3核の芳香族複素環基を表し、 W¹ はカルボニル基、チオカルボニル基、または基-C (R²⁵) = N - を表し、R²⁵は水素原子又は置換基を有 していても良い炭化水素基を表し、Q¹は酸素原子、硫 黄原子、又は置換基を有していても良いイミノ基を表 し、R¹~R⁴ は各々独立して、は水素原子、又は置換 基を有していても良い炭化水素基を表し、m1 は0又は 1を表し、 m^2 は0又は1を表し、 R^5 $\sim R^8$ は各々独 立して、水素原子、置換基を有していても良い炭化水素 基、又は置換基を有していても良いアシル基を表す。ま た、環Bと環Cは互いに結合基を介して結合していても 20 良い。また、R⁵ あるいはR⁶ と環Bは互いに結合基を 介して結合していても良く、R⁷ あるいはR⁸ と環Cは 互いに結合基を介して結合していても良い。)

【請求項7】 酸発色性色素が下記一般式(A3)で表される化合物であることを特徴とする請求項1~3のいすれかに記載のポジ型感光性組成物。

【化3】

$$\begin{array}{c|c}
R^{9} & R^{10} & | & | \\
C & | & | & | \\
D & | & | & | \\
N & | & | & | \\
Q^{2} & | & | & | \\
E & | & | & | \\
\end{array}$$
(A3)

(式中、環D、環Eは各々独立して置換基を有していても良い $1\sim3$ 核の芳香族炭化水素基、又は置換基を有していても良い $1\sim3$ 核の芳香族複素環基を表し、 Q^2 は酸素原子又は硫黄原子を表し、 $R^9\sim R^{12}$ は各々独立して水素原子、ハロゲン原子、又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、 R^{13} は水素原子又は置換基を有していても良い炭化水素基を表す。)

【請求項8】 酸発色性色素が下記一般式 (A4) で表される化合物であることを特徴とする請求項1~3のいすれかに記載のポジ型感光性組成物。

【化4】

50

$$\begin{array}{c|c}
R^{14} & R^{15} & R^{20} & R^{21} \\
C & = C \\
& & & & & \\
& & & & \\
& & & & \\
R^{16} & R^{17} & R^{18} & R^{19}
\end{array}$$
(A 4)

(式中、環F、環Gは各々独立して置換基を有していて

も良い $1\sim3$ 核の芳香族炭化水素基、又は置換基を有していても良い $1\sim3$ 核の芳香族複素環基を表し、 $R^{14}\sim$ R^{21} は各々独立して水素原子、又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、 R^{22} 、 R^{23} は各々独立して水素原子、置換基を有していても良い炭化水素基、又は置換基を有していても良いアシル基を表し、 Q^3 は酸素原子又は硫黄原子を表し、 M^3 は1又は2を表す。)

【請求項9】 一般式 (A2) において、 W^1 がカルボニル基であり、 Q^1 が酸素原子である請求項6に記載のポジ型感光性組成物。

【請求項10】 一般式(A2)において、環Aがベンゼン環であり、環B及び環Cが各々独立してベンゼン環又はナフタレン環である請求項6に記載のポジ型感光性組成物。

【請求項11】 更に、画像露光光源の光を吸収し、熱を発生する光熱変換物質を含有することを特徴とする請求項1~10のいずれかに記載のポジ型感光性組成物。

【請求項12】 光熱変換物質が近赤外吸収色素であることを特徴とする請求項11記載のポジ型感光性組成物。

【請求項13】 400ルクスの光強度の白色光灯下に 10時間放置することにより、アルカリ現像液に対する 溶解性に実質的有意差を生じない請求項1~12のいず れかに記載のポジ型感光性組成物。

【請求項14】 支持体上に、請求項1~13のいずれかに記載のポジ型感光性組成物からなる感光層を有するポジ型感光性平版印刷版。

【請求項15】 請求項14に記載のポジ型感光性平版 印刷版を、650~1300nmの近赤外光線で露光後 アルカリ現像液で現像することを特徴とするポジ画像の 30 形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は感光性平版印刷版、簡易校正印刷用プルーフ、配線板やグラビア用銅エッチングレジスト、フラットディスプレー製造に使用されるカラーフィルター用レジスト、LSI製造用フォトレジスト等に用いられる紫外から近赤外の波長域の光に対する新規なポジ型感光性組成物に関する。特に半導体レーザーやYAGレーザー等を用いた直接製版に好適なポジ 40型感光性組成物、ポジ型感光性平版印刷版及びポジ画像の形成方法に関する。

[0002]

【従来の技術】コンピュータ画像処理技術の進歩に伴い、デジタル画像情報から、銀塩マスクフィルムへの出力を行わずに、レーザー光あるいはサーマルヘッド等により、直接レジスト画像を形成する感光または感熱ダイレクト製版システムが注目されている。

【0003】特に、高出力の半導体レーザーやYAGレーザーを用いる、高解像度のレーザー感光ダイレクト製 50

版システムは、小型化、製版作業時の環境光や版材コストの面から、その実現が強く望まれていた。一方、従来より、レーザー感光または感熱を利用した画像形成方法としては、昇華転写色素を利用し色材画像を形成する方法ならびに平版を作成する方法などが知られている。

【0004】近年、化学増幅型のフォトレジストに長波長光線吸収色素を組み合せた技術が散見される様になった。例えば特開平6-43633号明細書には特定なスクアリリウム色素に光酸発生剤およびバインダー等を組合せた感光材料が開示されている。また、更にこれに類する技法として赤外線吸収色素、潜伏性ブレンステッド酸、レゾール樹脂およびノボラック樹脂を含む感光層を半導体レーザー等により像状に露光し平版印刷版を作製する技術が提案されており(特開平7-20629号明細書)、更に、前記潜伏性ブレンステッド酸に代えsートリアジン化合物を用いる技術も開示されている(特開平7-271029号明細書)。

【0005】また、特開平9-43847号明細書にお いては赤外線の照射により加熱して感光材の結晶性を変 20 化させるレジスト材およびそれを利用したパターン形成 方法が開示されている。また、WO97/39894に は、水性現像液に可溶な高分子物質及び該高分子物質の 水性現像液に対する溶解性を低下させうる化合物を含有 する親油性、熱感受性組成物が開示されており、その組 成物は、加熱された場合には水性現像液に対する溶解性 は増加するが、UV光の照射によっては水性現像液に対 する溶解性が増加しないことが記載されている。しかし ながら我々の検討によれば、これら従来の技術は実用 上、その特性が必ずしも充分ではなかった。例えば、露 光後、加熱処理を要するネガ型の感光材の場合はその処 理条件の振れに起因して得られる画像の品質安定性は必 ずしも満足されなかった。一方、その様な露光後の加熱 処理を要しないポジ型の感光材の場合は露光部と、未露 光部における現像液に対する溶解性の差(以下、単にコ ントラスト称する場合がある)が不充分であり、その結 果、非画線部が充分に除去されなかったり、画線部の残 膜率が充分保持されなかった。また、我々の検討によれ ば上記の感光材料では、感光材を露光後、露光部分の色 濃度が低下することにより露光未済状態を確認する機能 である露光可視画性が不十分であることがわかった。ま た、感光材料、具体的には感光性平版印刷版を大量に現 像処理する場合には、感光材料中の着色剤が現像液を着 色し、自動現像液槽の汚染、更には現像時、現像液槽に 付着した着色剤の感光性平版印刷版への再付着を起こし 易く問題となることがわかった。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記の諸問題に鑑みなされたものであり、即ち、本発明の目的は、 画線部と非画線部のコントラストに優れかつ画線部の残 膜率が充分な新規ポジ型感光性組成物及びポジ型感光性 平版印刷版を供することにある。本発明の別の目的は、 露光可視画性に優れ、繰り返しの現像処理においても現 像液槽の着色汚染のない新規ポジ型感光性組成物及びポ ジ型感光性平版印刷版を供することにある。

[0007]

【課題を解決するための手段】かかる本発明の目的は下記の本発明の構成、即ち、フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質、及び酸発色性色素を含有し、好ましくは酸発色性色素の少なくとも一部が、該フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子 10物質とプロトン移動錯体を形成していることを特徴とするポジ型感光性組成物により達成される。更に同目的は、支持体上に上記ポジ型感光性組成物からなる層を有することを特徴とするポジ型感光性平版印刷版により達成される。更に上記ポジ型感光性平版印刷版を650~1300nmの近赤外光で露光後、アルカリ現像液によで現像することを特徴とするポジ型画像の形成方法により達成される。

[0008]

【発明の実施の形態】以下、本発明について詳細に説明 20 する。本発明は、ポジ型感光性組成物が酸発色性色素とフェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質とを含有していることに特徴を有する。本発明の組*

*成物の成分については後で詳述するが、該酸発色性色素の少なくとも一部がフェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質とプロトン移動錯体を形成しており、かつ該組成物が露光されることにより露光部の現像液に対する溶解性が向上し、ポジ画像を形成しうると考えられる。かかるプロトン移動錯体は、該アルカリ可溶性有機高分子物質のフェノール性水酸基が、酸発色性

の色素へプロトンを放出することにより形成される。

【0009】かかるプロトン移動錯体は、通常単にフェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性高分子物質と酸発色性色素を混合することでは形成されずらく、通常熱処理を行うことにより形成が促進される。本発明に於ては該プロトン移動錯体の形成の有無の確認手段の1つとしては該酸発色性色素の発色の有無が挙げられる。又、プロトン移動錯体が形成されていることの他の確認手段としては、酸発色性色素を含むことにより、酸発色性色素を含まない場合に比べて、露光及びアルカリ現像液による現像後の画線部の膜減りが少ない(画像部の残膜率が高い)ことが挙げられる。かかるプロトン移動錯体の形成のメカニズムを例示すると下記の通りである。

[0010]

【化5】

(n、mは1以上の整数)

[0011]

【化6】

[0012]

* *【化7】

$$CH_3 CH_2$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

$$CH_3$$

【0013】本発明の感光性組成物がポジ画像を形成するメカニズムの詳細は不明であるが、該プロトン移動錯体の形成により、該アルカリ可溶性有機高分子物質のフェノール性水酸基が錯体を中心に水素結合によるマトリックス構造を形成し、その結果該アルカリ可溶性有機高分子物質のアルカリ水溶液に対する高い溶解抑制効果が発現される。一方、光照射時に、該プロトン移動錯体を構成している酸発色性色素の光化学的変化或は、光吸収により発生した熱による変化により該マトリックス構造が解離し、色素濃度が低下すると共に高い溶解抑制効果が消失することにより、露光部と未露光部とのコントラストの高いポジ画像を形成することが可能となると推定される。尚、上記酸発色性色素は、その全でがプロトン移動錯体を形成していても良い。以上説明したとおり、本発明のポジ型感染が知度が出て、

(3)

のである。

- (1)フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機 高分子物質及び酸発色性色素を含有することを特徴とす る感光性組成物。
- (2)フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質及び酸発色性色素を含有し、該酸発色性色素の少なくとも一部が該フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性高分子物質とプロトン移動錯体を形成していることを特徴とするポジ型感光性組成物。
 - (3) フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機 高分子物質及び酸発色性色素を含有し、該酸発色性色素 が発色していることを特徴とするポジ型感光性組成物。

される。尚、上記酸発色性色素は、その全てがプロトン 【0014】以下、本発明の組成物の成分を説明する。 移動錯体を形成していても良い。以上説明したとおり、 本発明のフェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有 本発明のポジ型感光性組成物は、下記の特徴を有するも 50 機高分子物質について説明すると、ノボラック樹脂、レ

10

ゾール樹脂、ポリビニルフェノール樹脂、フェノール性 の水酸基を有するアクリル酸誘導体の共重合体等が挙げ られるが、これらのうちノボラック樹脂、レゾール樹脂 またはポリビニルフェノール樹脂が好ましい。特に好ま しくは、ノボラック樹脂またはポリビニルフェノール樹 脂である。

【0015】ノボラック樹脂としては、フェノール、m ークレゾール、oークレゾール、pークレゾール、2, 5ーキシレノール、3,5ーキシレノール、レゾルシ ン、ピロガロール、ビスフェノール、ビスフェノールー 10 A、トリスフェノール、o-エチルフェノール、m-エ チルフェノール、p-エチルフェノール、プロピルフェ ノール、nーブチルフェノール、tーブチルフェノー ル、1-ナフトール、2-ナフトール等の芳香族炭化水 素類の少なくとも1種を酸性触媒下、ホルムアルデヒ ド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、ベンズ アルデヒド、フルフラール等のアルデヒド類及び、アセ トン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトンな どのケトン類から選ばれた少なくとも1種のアルデヒド 類又はケトン類と重縮合させたものが挙げられる。

【0016】ホルムアルデヒド及びアセトアルデヒドの 代わりに、それぞれパラホルムアルデヒド及びパラアル デヒドを使用してもよい。ノボラック樹脂のゲルパーミ ュエーショククロマトグラフィー(以下、GPCと略 す) 測定によるポリスチレン検算重量平均分子量(以 下、GPC測定による重量平均分子量をMwと略す)が 好ましくは1,000~150,000、特に好ましく は1,500~100,000のものが用いられる。

【0017】ノボラック樹脂の芳香族炭化水素類として は、より好ましくは、フェノール、o-クレゾール、m 30 ークレゾール、pークレゾール、2, 5ーキシレノー ル、及び3,5-キシレノール、レゾルシンから選ばれ る少なくとも1種のフェノール類をホルムアルデヒド、 アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒドなどのアルデ ヒド類の中から選ばれる少なくとも1種と重縮合したノ ボラック樹脂が挙げられる。

【0018】中でも、m-クレゾール:p-クレゾー u: 2, 5-キシレノール: 3, 5-キシレノール: ν ゾルシンの混合割合がモル比で40~100:0~5 $0:0\sim20:0\sim20:0\sim20$ のフェノール類また 40 は、フェノール:m-クレゾール:p-クレゾールの混 合割合がモル比で1~100:0~70:0~60のフ エノール類とアルデヒド類との重縮合物であるノボラッ ク樹脂が好ましい。アルデヒド類の中でも、特にホルム アルデヒドが好ましい。尚、本発明の感光性組成物は、 更に溶剤抑止剤を含んでいても良く、その場合、m-ク レゾール:p-クレゾール:2,5-キシレノール: 3,5-キシレノール:レゾルシンの混合割合がモル比 で70~100:0~30:0~20:0~20のフェ ノール類または、フェノール:m-クレゾール:p-ク 50 は、それ自体可視光の吸収がないか又は低く、フェノー

レゾールの混合割合がモル比で10~100:0~6 0:0~40のフェノール類とアルデヒド類との重縮合 物であるノボラック樹脂が好ましい。

【0019】ポリビニルフェノール樹脂としては、o-ヒドロキシスチレン、m-ヒドロキシスチレン、p-ヒ ドロキシスチレン、2- (o-ヒドロキシフェニル) プ ロピレン、2- (m-ヒドロキシフェニル) プロピレ ン、2-(p-ヒドロキシフェニル) プロピレンなどの ヒドロキシスチレン類の単独または2種以上の重合体が 挙げられる。ヒドロキシスチレン類は芳香環に塩素、臭 素、ヨウ素、フッ素等のハロゲンあるいは $C_1 \sim C_4$ の アルキル置換基等の置換基を有していてもよく、従って ポリビニルフェノール類としては、芳香環にハロゲン又 はC₁ ~C₄ のアルキル置換基を有していても良いポリ ビニルフェノールが挙げられる。

【0020】ポリビニルフェノール樹脂は、通常、置換 基を有していてもよいヒドロキシスチレン類を単独で又 は2種以上をラジカル重合開始剤またはカチオン重合開 始剤の存在下で重合することにより得られる。かかるポ リビニルフェノール樹脂は、一部水素添加を行なったも のでもよい。又、t-ブトキシカルボニル基、ピラニル 基、フラニル基などでポリビニルフェノール類の一部の OH基を保護した樹脂でもよい。ポリビニルフェノール 樹脂のMwは、好ましくは1,000~500,00 0、特に好ましくは1,500~100,000のもの が用いられる。

【0021】ポリビニルフェノール樹脂としては、より 好ましくは、芳香環に炭素数C₁ ~C₄ のアルキル置換 基を有していてもよいポリビニルフェノールが挙げら れ、未置換のポリビニルフェノールが特に好ましい。以 上のノボラック樹脂またはポリビニルフェノール樹脂の Mwが、上記範囲よりも小さいと十分な塗膜が得られ ず、この範囲よりも大きいと未露光部分のアルカリ現像 液に対する溶解性が小さくなり、パターンが得られない 傾向にある。

【0022】また、レゾール樹脂はノボラック樹脂合成 において酸触媒を用いる替わりにアルカリ触媒を用いる 以外他は同様にして得ることができ、ノボラック樹脂と 同様の好ましい分子量、縮重合モノマー組成のものが好 ましい。フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有 機高分子物質の中でもノボラック樹脂が好ましい。本発 明に使用される酸発色性色素としては、酸の作用により 発色する機能を有するものであれば特に限定されない が、典型的には、酸発色性色素とは、水素イオン、ルイ ス酸、ブレンステッド酸等の酸の存在により解離可能な 結合を分子内に有し、この結合の解離により分子内にカ チオンが生成し、これがエチレン鎖及び/又は芳香族環 を介して非局在化した共鳴発色構造をとることにより発 色する色素をいう。より具体的には、酸発色性色素と

ル性ノボラック樹脂(後述の実施例1で使用)100重 量部と、酸発色性色素10重量部をメチルセロソルブ (1000重量部)に溶解し、支持体上に塗布、80℃ にて2分間乾燥し、2.5μmの塗布膜とした場合に、 可視項領域に、酸発色性色素自体の吸収の10倍以上の 吸収が認められた場合に、これに該当する。本発明に使 用される酸発色性色素としては、プロトンが付加するこ とにより、アンモニウムイオン、オキソニウムイオン、 スルホニウムイオンを形成することが可能な窒素原子、 酸素原子、硫黄原子を分子内に少なくとも一つ有してお 10 り、これらがカチオンを形成し、さらに、分子内または 分子外に対アニオンを持つことにより発色性を有する構 造をとることができるものが好ましい。従って、色素の 骨格が酸発色性構造を有するものであれば、その色素骨 格が有する置換基は、生成した非局在化カチオン構造を 妨げるものでない限り特に限定されるものではない。酸 発色性色素の内好ましい具体的を、下記一般式 (A1) ~(A4)に示すが、中でもラクトン骨格をその構造中 に有する色素、特にyーラクトン骨格をその構造中に有 する色素 ((A1) または (A2)) が、酸解離性及び 20 酸発色性の点で有利である。尚、(A2)は(A1)の より好ましい構造である。

[0023]

【化8】

$$\begin{array}{c|cccc}
R^{1} & R^{2} & R^{3} & R^{4} \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow \\
C & = C)_{\mathfrak{g}^{1}} & (C & = C)_{\mathfrak{g}^{2}} & (A 1)
\end{array}$$

【0024】(式中、環A、環B、環Cは各々独立して 置換基を有していても良い1~3核の芳香族炭化水素 基、又は置換基を有していても良い1~3核の芳香族複 素環基を表し、W¹ はカルボニル基、チオカルボニル 基、または基-C (R²⁵) = N-を表し、R²⁵は水素原 子又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、Q 1 は酸素原子、硫黄原子、又は置換基を有していても良 いイミノ基を表し、R¹~R⁴は各々独立して、水素原 子、又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、 m^1 は0~2の整数を表し、 m^2 は0~2の整数を表 す。また、環Bと環Cは互いに結合基を介して結合して いても良い。但し、置換基を有していても良いアミノ 基、置換基を有していても良いアルコキシ基、置換基を 有していても良いアリールオキシ基、置換基を有してい ても良いアルキルチオ基、置換基を有していても良いア リールチオ基から選ばれた置換基を、環B及び/又は環 Cに少なくとも1つ有する。)

[0025]

【化9】

$$\begin{array}{c|c}
R^{5} \\
R^{6}
\end{array}
N =
\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{2} & R^{3} & R^{4} \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow \\
C & = C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{5} & R^{2} & R^{3} & R^{4} \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow & \downarrow \\
C & = C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{7} \\
R^{8}
\end{array}$$

【0026】(式中、環A、環B、環Cは各々独立して 置換基を有していても良い1~3核の芳香族炭化水素 基、又は置換基を有していても良い1~3核の芳香族複 素環基を表し、W¹ はカルボニル基、チオカルボニル 基、または基-C(R²⁵)=N-を表し、R²⁵は水素原 子又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、Q 1 は酸素原子、硫黄原子、又は置換基を有していても良 いイミノ基を表し、R¹~R⁴は各々独立して、水素原 子、又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、 m^1 は0~2の整数を表し、 m^2 は0~2の整数を表 し、R⁵~R⁸ は各々独立して、水素原子、置換基を有 していても良い炭化水素基、又は置換基を有していても 良いアシル基を表す。また、環Bと環Cは互いに結合基 を介して結合していても良い。また、R5 あるいはR6 と環Bは互いに結合基を介して結合していても良く、R ⁷ あるいはR⁸ と環Cは互いに結合基を介して結合して いても良い。)

【0027】一般式 (A1)、(A2) で表される酸発 色性色素において、好ましい化合物としては、Q¹が、 酸素原子又は硫黄原子であり、W¹が、カルボニル基又 はチオカルボニル基であり、環Aが、ベンゼン環、ピペ ラジン環、チオフェン環、ベンゾチオフェン環、フラン 環、ベンゾフラン環、インドール環、又はピリジン環で 30 あり、環B及び環Cが、ベンゼン環又はナフタレン環で あり、 m^1 及び m^2 が、0又は1であり、 $R^1 \sim R$ 4 が、独立に水素原子、炭素数1~5のアルキル基又は 炭素数6~8のアリール基であり、R²⁵が水素原子、炭 素数1~15のアルキル基、炭素数6~15のアリール 基である。また、これらの内、Q¹が酸素原子であり、 W^1 がカルボニル基であり、環Aがベンゼン環であり、 $R^1 \sim R^4$ が、独立に水素原子、メチル基、エチル基、 又はフェニル基であるものが更に好ましい。

【0028】また、環A、環B、環Cは、生成した非局 40 在化カチオン構造を妨げない置換基を有していてもよい が、その置換基としては具体的には例えば、水素原子、 水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、トリメチルシリルオ キシ基、置換基を有していても良い炭素数1~15のア ルキル基、置換基を有していても良い炭素数2~15の アシル基、置換基を有していても良い炭素数1~15の アルコキシ基、置換基を有していても良い炭素数1~1 5のアルキルチオ基、置換基を有していても良い炭素数 1~15のアルキルスルフィニル基、置換基を有してい ても良い炭素数1~15のアルキルスルホニル基、置換

50 基を有していても良い炭素数6~15のアリールオキシ

基、置換基を有していても良い炭素数6~15のアリー ルチオ基、置換基を有していても良い炭素数2~15の アシルオキシ基、置換基を有していても良い炭素数2~ 15のアルコキシカルボニル基、置換基を有していても 良いアミノ基等が挙げられる。これらの内、水素原子、 水酸基、塩素原子、臭素原子、トリフルオロメチル基、 炭素数1~10のアルキル基、フェニル基、トリル基、 炭素数2~5のアシル基、炭素数2~5のアシルオキシ 基、炭素数1~5のジアルキルアミノ基、炭素数1~5 のアルキルアミノ基、フェニルアミノ基、フェニルメチ 10 ルアミノ基、炭素数1~5のアルコキシ基、炭素数1~ 5のアルキルチオ基、フェノキシ基、フェニルチオ基が 好ましい。

【0029】また、環Bと環Cは互いに結合基を介して 結合していても良いが、その場合の結合基としては、例 えば酸素原子、硫黄原子、メチレン基、エチレン基が挙 げられ、好ましくは酸素原子である。環Bと環Cが結合 している場合は、m¹とm²が共に0であり、環Bと環 Cがo-位で結合し、6員環を形成していることが更に 好ましい。また、一般式 (A1) において、環B及び/ 20 又は環Cには、置換基を有していても良いアミノ基、置 換基されていても良いアルコキシ基、置換基を有してい ても良いアリールオキシ基、置換基を有していても良い アルキルチオ基、置換基を有していても良いアリールチ オ基から選ばれた置換基を少なくとも1つ有するが、そ れらの置換基が、環B及び環Cにそれぞれ少なくとも1 つ有することが好ましい。また、置換基を有していても 良いアミノ基を環B及び環Cにそれぞれ少なくとも1つ 有することが更に好ましく、これは一般式(A2)に相 当する。

【0030】また、一般式(A2)で表される酸発色性 色素においては、R⁵ ~R⁸ は、独立に水素原子、炭素 数1~10のアルキル基、炭素数5~7のシクロアルキ ル基、ハロゲン原子又はトリフルオロメチル基で置換さ れていても良い炭素数6~10のアリール基、炭素数2 ~7のアルコキシアルキル基が好ましく、中でも、独立 に水素原子、メチル基、エチル基、1-プロピル基、2 ープロピル基、1ーブチル基、2ーブチル基、1ーペン チル基、2-ペンチル基、2-メチル-1-プロピル 基、シクロヘキシル基、フェニル基、トリル基、3ート 40 リフルオロフェニル基が更に好ましい。

[0031]

【化10】

【0032】(式中、環D、環Eは各々独立して置換基 50 水素原子、炭素数1~5のアルキル基、炭素数2~6の

を有していても良い1~3核の芳香族炭化水素基、又は 置換基を有していても良い1~3核の芳香族複素環基を 表し、Q² は酸素原子又は硫黄原子を表し、R⁹ ~R¹² は各々独立して水素原子、ハロゲン原子、又は置換基を 有していても良い炭化水素基を表し、R13は水素原子又 は置換基を有していても良い炭化水素基を表す。) 一般式(A3)で表される酸発色性色素において、好ま しい化合物としては、 Q^2 が酸素原子であり、環Dが、 ベンゼン環、ピペラジン環、チオフェン環、ベンゾチオ フェン環、フラン環、ベンゾフラン環、インドール環、 又はピリジン環であり、環Eが、ベンゼン環又はナフタ レン環であり、R° ~R¹²が独立に水素原子、ハロゲン 原子で置換されていても良い炭素数1~5のアルキル 基、又はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数6 ~8のアリール基、R¹³が水素原子、炭素数1~5のア ルキル基、又は炭素数6~8のアリール基である。ま た、これらの内、環Dがベンゼン環であり、R°、R10 がメチル基であり、R¹¹、R¹²が水素原子又はメチル基 であり、R¹³がメチル基又はエチル基であるものが更に 好ましい。また、環D、環Eは、生成した非局在化カチ オン構造を妨げない置換基を有していてもよいが、これ らの置換基は、一般式(A1)、(A2)の場合で説明 した環A、環B、環Cにおける置換基と同様である。

[0033]

【化11】

30

【0034】(式中、環F、環Gは各々独立して置換基 を有していても良い1~3核の芳香族炭化水素基、又は 置換基を有していても良い1~3核の芳香族複素環基を 表し、R14~R21は各々独立して水素原子、ハロゲン原 子、又は置換基を有していても良い炭化水素基を表し、 R²²、R²³は各々独立して水素原子、置換基を有してい ても良い炭化水素基、又は置換基を有していても良いア シル基を表し、Q³ は酸素原子又は硫黄原子を表し、m 3 は1又は2を表す。)

【0035】一般式(A4)で表される酸発色性色素に おいて、好ましい化合物としては、Q³が酸素原子であ り、環Fが、ベンゼン環、ピペラジン環、チオフェン 環、ベンゾチオフェン環、フラン環、ベンゾフラン環、 インドール環、又はピリジン環であり、環Gが、ベンゼ ン環又はナフタレン環であり、R14~R21が独立に水素 原子、炭素数1~5のアルキル基、炭素数6~8のアリ ール基、又はハロゲン原子であり、R²²、R²³が独立に

た、これらの内、環Fがベンゼン環であり、R¹⁴、R¹⁵

がメチル基であり、R16~R21が独立に水素原子又はメ

チル基であり、R²²、R²³が独立に水素原子、メチル

基、エチル基、アセチル基であるものが更に好ましい。

また、環F、環Gは、生成した非局在化カチオン構造を

妨げない置換基を有していてもよいが、これらの置換基

は、上述した環A、環B、環Cにおける置換基と同様で

ある。

*酸発色性色素が2以上、直接或いは、結合基を介して結 合した複数の色素を有する化合物であっても良い。複数 の酸発色性色素を結合する方法としては、酸発色性色素 を直接或いは結合基を介して結合するものであれば、特 に限定されることなしに使用することが出来るが、さら

16

に具体的に例を上げて説明する。

1) ジフェニルアミノ誘導体にベンゾイル安息香酸誘導 体を反応させる反応。

[0037]

【化12】

【0036】又、本発明の酸発色性色素は、前記の如き*10

【0038】2) ジフェニルアミノ基を有する酸発色性 色素にアルデヒド化合物又はケトン化合物を反応させる 方法。

% [0039] 【化13】

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 \\ 2 \\ \end{array} \begin{array}{c} N \\ CH_3 \\ CH_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} N \\ CH_3 \\ CH_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} N \\ CH_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ CH_4 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ CH_4 \\ CH_5 \\$$

【0040】次に前記複数の酸発色性化合物を有する化 合物のうち、複数の酸発色性色素を有する有機高分子物 質について説明する。該複数の酸発色性色素を有する有 機高分子物質を生成させる方法としては例えば、以下の ものが挙げられる。

1) ジフェニルアミノ基を有する酸発色性色素をアルデ

ヒド化合物またはケトン化合物と重縮合させる方法。ま たこの重縮合の際、アルデヒド化合物またはケトン化合 物と縮合するジフェニルアミン誘導体或はフェノール誘 導体を共重縮合させることができる。

[0041]

【化14】

【0042】(式中n°、n°は1以上の整数を表わ す。)

【0043】また、複数の酸発色性色素を有する化合物 20 が有機高分子である場合には、重量平均分子量(Mw) が1000~1000000、好ましくは1000~5 00000、さらには、1000~100000のもの が好ましい。分子量が著しく高いと現像液に対する感光 性層の溶解性を低下させ、非画線部分に感光性層残渣の 発生(地汚れ)を起こしやすい。また、該複数の酸発色 性色素を有する有機高分子物質は、それ自身に塗膜性を

有し、また、該複数の酸発色性色素を有する有機高分子 物質と該有機高分子物質に含有する複数の酸発色性色素 が前記のプロトン移動錯体を形成することが出来る場合 には、フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機 高分子物質を使用することなしに目的のポジ型感光性組 成物を得ることもできる。上記の複数酸発色性色素を有 する化合物のうち、好ましいものとしては、下記式 (B 1)~(B3)で表される構造のものが挙げられる。

[0044]

【化15】

$$\begin{array}{c|c}
 & R^{30} \\
\hline
 & I \\
 & N \\
\hline
 & J \\
 & K \\
\hline
 & K \\
 & Q^5 \\
\hline
 & A \\
 & W^3
\end{array}$$
(B 2)

$$\begin{array}{c|c}
R^{35} - C - R^{34} \\
\hline
O \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& & \\
& &$$

【0045】(式中、環A、環H、環I、環J、環Kは 族炭化水素基、又は置換基を有していても良い1~3核 の芳香族複素環基を表し、環L、環M、環N、環Oは各 々独立して置換基を有していても良いベンゼン環を表 し、W²、W³ は各々独立してカルボニル基、チオカル ボニル基、または基-C (R²⁵) = N-を表し、R²⁵は 水素原子又は置換基を有していても良い炭化水素基を表 し、Q⁴、Q⁵ は各々独立して酸素原子、硫黄原子、置 換基を有していても良いイミノ基を表し、R²⁶、R²⁷、 R³⁰、R³¹は各々独立して、水素原子又は炭化水素基を 表し、R²⁸、R²⁹、R³²~R³⁵は各々独立して水素原 子、ハロゲン原子、炭化水素基を表し、n°、n°、は 1以上の整数を表わし、 n^u は $1\sim5$ の整数を表す。ま た、環Hと環Iとは互いに結合基を介して結合していて も良い。)

19

【0046】上記(B1)~(B3)で表される酸発色 性色素は、プロトンが付加することによりアンモニウム イオンを生成することが可能な窒素原子を有している が、更に、環H、環Kの置換基として、置換基を有して いても良いアミノ基、置換基されていても良いアルコキ シ基、置換基を有していても良いアリールオキシ基、置 50

換基されていても良いアルキルチオ基、置換基を有して 各々独立して置換基を有していても良い1~3核の芳香 30 いても良いアリールチオ基から選ばれた置換基を有して おり、これらの置換基の、窒素原子、酸素原子、硫黄原 子が、プロトンが付加することにより、それぞれアンモ ニウムイオン、オキソニウムイオン、スルホニウムイオ ンを形成し、分子内又は分子外に対アニオンを持つこと により発色性を有する構造をとることができるのもが好 ましい。また、環A、環H、環I、環J、環K、環L、 環Mは、生成した非局在化カチオン構造を妨げない置換 基を有していてもよいが、これらの置換基は、一般式 (A1)、(A2)の場合で説明した環A、環B、環C 40 における置換基と同様である。

> 【0047】上記(B1)~(B3)で表される酸発色 性色素において、好ましい化合物としては、Q⁴、Q5 が酸素原子又は硫黄原子であり、 W^2 、 W^3 がカルボニ ル基又はチオカルボニル基であり、環Aが、ベンゼン 環、ピペラジン環、チオフェン環、ベンゾチオフェン 環、フラン環、ベンゾフラン環、インドール環、又はピ リジン環であり、環H、環Ⅰ、環J、環Kがベンゼン環 又はナフタレン環であり、R²⁶、R²⁷、R³⁰、R³¹が、 水素原子、炭素数1~15のアルキル基、炭素数6~1 5のアリール基であり、R²⁸、R²⁹、R³²~R³⁵が、独

立に水素原子、炭素数 $1\sim15$ のアルキル基、又は炭素数 $6\sim15$ のアリール基であり、 R^{25} が水素原子、炭素数 $1\sim15$ のアルキル基又は炭素数 $6\sim15$ のアリール基である。また、前記一般式(A1) \sim (A4)、(B1) \sim (B3)で表される酸発色性色素の内、(A

1)、(A2)がより好ましく、(A2)が特に好まし*

*い。以下に本発明の酸発色性色素の具体例を示すが、本 発明の酸発色性色素はこれら具体例に限定されるもので はない。

[0048]

【化16】

【0049】 【化17】

$$\begin{array}{c|c} C_2H_5 & N & O \\ i-C_5H_{11} & N & O \\ \hline & C & O \\ \hline & CO \\ \end{array}$$

【0050】 【化18】

【0051】 【化19】

30

20

25

【0052】 【化20】

(14)

10

20

30

【0053】 【化21】

	X d	Χ¢	X e	X f
1	н	н	H	СН³
2	н	- C H ₃	"	*
3	СН₃	Н	*	m
4	СН3	CH3	n	"
5	н	CH ₃	CH3	CH3

[0054]

【化22】

[0055]

【化23】

[0056]

【化24】

$$\begin{array}{c|c} H_5C_2 \\ H_5C_2 \\ \end{array} \begin{array}{c} O \\ O \\ O \\ \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ HO \\ C_2H_5 \\ \end{array}$$

[0057]

1:1 モル比

ここで XRは

65:5:30 モル比

[0059]

30:70 モル比

63:30:7 モル比

[0060]

【化28】

$$CH_2 - CH_2 \rightarrow CH_2 \rightarrow$$

を表わす

[0061]

【化29】

【0062】 【化30】

CH₃ CH₃
NO₂
NO₂
OCH₃

41

【0063】 【化31】

10

20

30

CH₃SO₂ CH₃ CH₃ CH = CH
$$\sim$$
 N(CH₃)₂

$$CH_2 - CH_2$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH - NHCOCH_3$$

$$CH_1 - CH_2$$

[0064]

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH$$

$$CH = CH$$

$$CH_2 - CH_2$$

$$C_2H_3$$

$$C H_3 C H_3$$

$$C H = C H$$

$$O$$

$$C H_2 - C H_2$$

合について説明するが、該フェノール性水酸基を有する アルカリ可溶性有機高分子物質の配合率は、感光性組成 物中の全固形分に対して2~98重量%、好ましくは1 $0 \sim 95$ 重量%、さらに好ましくは $20 \sim 90$ 重量%で ある。本発明の酸発色性色素の配合率は酸発色性色素が 有機高分子(通常、重量平均分子量Mw=1000~1 00000) の場合は感光性組成物の全固形分に対して 1~98重量%、好ましくは3~80重量%、さらに好 ましくは5~70重量%、また有機高分子でない場合に は、感光性組成物の全固形分に対して1~50重量%、 好ましくは3~40重量%、さらに好ましくは5~30 重量%である。

【0066】本発明のポジ型感光性組成物は、光照射さ れることにより、組成物中のアルカリ可溶性有機高分子 物質、酸発色性色素、或いはプロトン移動錯体が光を吸 収し、光化学反応、或いは、光吸収で発生する熱の作用 により前述のプロトン移動錯体構造及びそれを中心とし たアルカリ可溶性有機高分子物質のマトリックス構造を 破壊することにより、光照射部分のアルカリ水溶液に対 する溶解性を著しく向上させ、高いコントラストのポジ 40 様の画像を得ることが可能であると推定される。さら に、この光化学反応、或いは光吸収で発生する熱による 上記溶解性向上効果を高める目的で、該ポジ型感光性組 成物中に光熱変換物質を配合させることが出来る。

【0067】本発明のポジ型感光性組成物に用いられる 光熱変換物質は、光照射されることにより熱を発生する 物質であれば特に限定されないが、より具体的には、波 長域650~1300mmの一部又は全部に吸収帯を有 する近赤外吸収色素、有機または無機の顔料、金属など

【0065】次に本発明の感光性組成物の成分の含有割 20 が挙げられる。具体的には、例えば、カーボンブラッ ク;黒鉛;チタン、クロム等の金属;酸化チタン、酸化 スズ、酸化亜鉛、酸化バナジウム、酸化タングステン等 の金属酸化物; チタンカーバイド等の金属炭化物; 金属 ホウ化物;特開平4-322219号公報に記載されて いる無機黒色顔料、アゾ系のブラック顔料、「リオノー ルグリーン2 Y S」、「緑色顔料 7」等の黒または緑の 有機顔料が挙げられる。そして、上記のカーボンブラッ クとしては、三菱化学社の商品である「MA-7」、 $\lceil MA - 100 \rfloor$, $\lceil MA - 220 \rfloor$, $\lceil \#5 \rfloor$, $\lceil \#6 \rceil$ 30 10」、「#40」、デグッサ社の商品である「カラー ブラックFW2」、「FW20」、「プリンテックス V」等が挙げられる。

> 【0068】また、「特殊機能色素」(池森・柱谷編 集、1986年、(株)シーエムシー発行)、「機能性 色素の化学」(桧垣編集、1981年、(株)シーエム シー発行)、「色素ハンドブック」(大河・平嶋・松岡 ・北尾編集、講談社発行)、日本感光色素研究所が19 95年に発行したカタログ、Exciton Inc. が1989年に発行したレーザー色素カタログ等に記載 の近赤外領域に吸収を有する色素が挙げられる。

> 【0069】更には、特開平2-2074号、同207 5、同2076、特開平3-97590号、同9759 1号、同63185号、同26593号、同97589 号の各公報に記載された有機色素や日本化薬社の商品 「IR820B」等が挙げられる。光熱変換物質とし て、近赤外領域に吸収を有する色素および顔料の代表例 を下記に示す。

[0070]

【化33】

47

<u>S - 1</u>

$$CH_3 CH_3$$
 $+ CH = CH$
 $CH - CH$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_4 - CH$
 $CH_5 CH_5$
 $CH_6 CH_5$
 $CH_7 CH_7$
 $CH_8 CH_8$

<u>S - 2</u>

$$C_2 H_5 - N$$
 $C_2 H_5 - C_2 H_5$
 $C_2 H_5$

2-3

$$C_2 H_5 - N - C_2 H_5$$

$$C_3 H_5 - N - C_2 H_5$$

$$C_3 H_5 - N - C_2 H_5$$

S - 4

$$C_2 H_5 - N - C_2 H_5$$

$$I^-$$

$$I^-$$

[0071]

【化34】

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$\begin{array}{c|c} S-6 \\ \hline \\ CH_3 CH_3 \\ \hline \\ CH_2 CH_3 \\ \hline \\ CH_3 CH_3 \\$$

$$CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

[0072]

51

<u>s – 9</u>

$$CH_3 CH_3$$
 $CH_3 CH_3$
 CH_3
 CH

<u>S-10</u>

<u>S-12</u>

[0073]

【化36】

53

<u>s - 13</u>

$$\begin{array}{c|c}
C_2 H_5 & C_1 O_4 \\
C_2 H_5 & C_1 O_4
\end{array}$$

<u>S-14</u>

$$(CH_3)^3 SO^3$$
 $(CH^3)^3 SO^3$
 $(CH^3)^3 SO^3$
 $(CH^3)^3 SO^3$
 $(CH^3)^3 SO^3$

<u>S-16</u>

[0074]

【化37】

<u>s-17</u>

<u>S-18</u>

<u>S-19</u>

<u>S - 20</u>

[0075]

【化38】

57 <u>\$-21</u>

<u>S – 23</u>

S'-24

$$B F_4^-$$

$$B F_4^-$$

[0076]

【化39】 30

59 **S-25**

<u>S-26</u>

<u>S-27</u>

[0077]

【化40】

<u>s – 28</u>

<u>S - 29</u>

<u>S - 30</u>

[0078]

30 【化41】

63 **5 -3**1

<u>s -32</u>

S -- 33

【化42】

[0079]

<u>s -34</u>

S -35

<u>s -36</u>

[0080]

【化43】

67 **S - 37**

S - 38

<u>S - 39</u>

[0081]

【化44】

69

<u>S-40</u>

<u>s-41</u>

S-42

[0082]

【化45】

71 **S-43**

 $(CH_3)_2$ N $(CH_3)_2$ C = CH - CH = CH - C RR

<u>s-44</u>

$$(CH_3)_2 N$$

$$C = CH - CH = CH - C$$

$$BF_4$$

<u>S-45</u>

S-46

[0083]

<u>S-47</u>

$$(CH_3)_2 N$$
 $C = CH + CH = CH + \frac{1}{2}C$
 $(CH_3)_2 N$
 $(CH_3)_2 N$
 $(CH_3)_2 N$

<u>S -48</u>

$$(CH_3)_2 N$$
 $C = CH + (CH = CH + \frac{1}{2}C)$
 $C = CH + \frac{1}{2}C$

<u>S-49</u>

<u>\$ -50</u>

[0084]

【化47】

<u>S -51</u>

<u>S-52</u>

<u>s-53</u> .

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH$$

$$CH - CH$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_4 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

$$CH_5 CH_5$$

[0085]

【化48】

<u>S - 54</u>

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5

<u>S –55</u>

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 \\
\hline
CH_3 & CH_3 \\
CH_3 & CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3
\end{array}$$

<u>S-56</u>

$$CH_3 CH_3$$
 $CH_3 CH_3$
 CH_3

[0086]

【化49】

S - 57

S -58

これらの色素は常法に従って合成し得る。

<u>S-59</u> ポリメチン色素: IR-820B (日本化薬社製)

<u>S-60</u> ニグロシン色素: Colour Index Solvent Black 5

<u>S-61</u> ニグロシン色素: Colour Index Solvent Black 7

S-62 ニグロシン色業: Colour Index Acid Black 2

<u>S-63</u> カーボンブラック; MA-100 (三変化学社製)

<u>S−64</u> 一酸化チタン; チタンプラック 1 3 M (三菱マテリアル社製)

· <u>S-65</u> 一酸化チタン;チタンブラック 12S (三菱マテリアル社製)

【0087】これらの内、シアニン色素、ポリメチン色 素、スクアリリウム色素、クロコニウム色素、ピリリウ ム色素、チオピリリウム色素が好ましい。更に、シアニ ン色素、ポリメチン色素、ピリリウム色素、チオピリリ ウム色素がより好ましい。これらの内、特に好ましい色 素は、下記一般式 [1] で表されるシアニン色素または*

*一般式〔II〕で表されるポリメチン色素であり、下記一 般式〔III〕で表わされるピリリウム色素またはチオピ リリウム色素である。

[0088]

【化50】

$$R^{41} \stackrel{\uparrow}{N} \leftarrow CH - CH \xrightarrow{\longrightarrow} C \leftarrow Q^{1} \Rightarrow C \leftarrow CH = CH \xrightarrow{\longrightarrow} N - R^{42}$$

$$X^{-}$$

... (1)

【0089】〔式中、R⁴¹、R⁴²は置換基を有していて も良いC。以下のアルキル基であり、該置換基は、フェ ニル基、フェノキシ基、アルコキシ基、スルホン酸基、 カルボキシル基であり;Q¹¹は置換基を有していてもよ いヘプタメチン基であり、該置換基は、C。以下のアル キル基、ハロゲン原子、アミノ基であるか、該ヘプタメ チン基がその2つのメチン炭素上の置換基が相互に結合 して形成された置換基を有していても良いシクロヘキセ 50

ン環またはシクロペンテン環を含むものであっても良 く、該置換基はC。以下のアルキル基またはハロゲン原 子であり; m^4 、 m^5 は各々が 0または 1 であり; Z¹、Z²は含窒素複素環を形成するに必要な原子群で あり; X^- は対アニオンを示す。]

[0090]

【化51】

... (11)

【0091】 〔式中、R⁴³~R⁴⁶はC₈ 以下のアルキル 基であり; Z⁴ 、 Z⁵ は置換基を有していてもよいアリ ール基であり、該アリール基は、フェニル基、ナフチル 基、フリル基またはチエニル基であり、該置換基はC4 10 以下のアルキル基、C_s 以下のアルキル基を有するジア*

*ルキルアミノ基、C。以下のアルコキシ基およびハロゲ ン原子である。Q¹²はトリメチン基またはペンタメチン 基を示し; X^- は対アニオンを示す。]

82

[0092]

【化52】

... (111)

【0093】〔式中、Y¹、Y²は酸素原子または硫黄 原子であり;R⁴⁷、R⁴⁹、R⁵⁵およびR⁵⁶は置換基を有 していてもよいフェニル基またはナフチル基であり、該 置換基はC。以下のアルキル基もしくはC。以下のアル コキシ基であり; 11 と12 は各々独立に0または1を 示し; R⁴⁹~R⁵⁴は水素原子またはC₈以下のアルキル 基を示すかあるいは各々独立にR⁴ºとR⁵°、R⁵¹とR⁵² またはR53とR54とが相互に結合して

[0094]

【化53】

【0095】(但しR⁵⁷~R⁵⁹は水素原子またはC₆以 下のアルキル基であり、nは0または1を示す。)の連 結基を形成しても良く; Z³ はハロゲン原子または水素 原子、Xは対アニオンを示す。]

以上の〔I〕、〔III〕および〔III 〕式における対アニ オン X^- を具体的に示すに、例えば、 $C1^-$ 、 Br^- 、 I⁻、ClO₄⁻、BF₄⁻、PF₆⁻ 等の無機酸アニ オン、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、 ナフタレンスルホン酸、酢酸、有機ホウ酸の様な有機酸 40 アニオンを挙げることができる。

【0096】特に、有機ホウ酸アニオンを対イオンに有

する色素は、塗布溶剤に対する溶解性に優れる為、塗布 溶液の製造が容易になると共に、低沸点の溶剤を使用可 20 能なため、未乾燥感光性層の塗布ラインローラー等への 貼り付き等の発生を抑制出来、高速塗布が可能となり、 高い生産性を得ることができる。本発明の感光性組成物 がこれらの光熱変換物質を含有する場合、感光性組成物 の全固型分に対する配合率は、0.5~30重量%、好 ましくは $1\sim20$ 重量%、更に好ましくは $2\sim15$ 重量 %である。具体的にこのような、有機ホウ酸アニオンと しては、下記式(L)で示されるものが挙げられる。

[0097]

30 【化54】

【0098】 (式中、R^{Q1}~R^{Q4}はそれぞれ水素原子、 炭素数1~15のアルキル基、置換基を有していてもよ い炭素数6~15の芳香族炭化水素環基、置換基を有し ていてもよい炭素数4~15の複素環基を表わす。) さらに具体的にはR^{Q1}~R^{Q4}がそれぞれ、-CH₃、- $C_2 H_5$, $-C_3 H_7$, $-C_4 H_9$, $-C_4 H_9 - t$,

[0099]

【化551

【0100】等を挙げることができる。また、本発明の 50 ポジ型感光性組成物(ポジ感光体の感光性層)は、白色

蛍光灯(三菱電機株式会社製36W白色蛍光灯ネオルミ スーパーF L R 4 0 S - W / M / 3 6) 下、4 0 0 ルク スの光強度の光照射下において10時間放置しても、ア ルカリ現像液に対する溶解性に実質的有意差を生じない 性質を有するものが、白色灯下で取り扱える点から好ま しい。尚、溶解性に実質的有意差を生じないとは、支持 体上に本発明のポジ型感光性組成物からなる層を有する 印刷版を上記条件で10時間放置前後で、3%の網点が 形成される条件で露光現像した時に得られる画像の膜厚 変化が10%以内であることを意味する。また、感光性 10 層中には、必要に応じ、光熱変換物質以外の着色材料を 含有させることが出来る。着色材料としては、顔料また は染料が使用され、例えば、ビクトリアピュアブルー (42595)、オーラミンO(41000)、カチロ ンブリリアントフラビン(ベーシック13)、ローダミ ン6GCP (45160)、ローダミンB (4517 0)、サフラニンOK70:100(50240)、エ リオグラウシンX (42080)、ファーストブラック HB (26150)、No. 120/リオノールイエロ - (21090)、リオノールイエローGRO(210 20 90)、シムラーファーストイエロー8GF (2110 5)、ベンジジンイエロー4T-564D (2109 5)、シムラーファーストレッド4015 (1235 5)、リオノールレッドB4401 (15850)、フ ァーストゲンブルーTGR-L(74160)、リオノ ールブルーSM(26150)等が挙げられる。なお、 上記の()内の数字はカラーインデックス(C. 1.) を意味する。

【0101】該着色材料を含む場合、その配合率は全感 くは2~30重量%である。

【0102】本発明に使用する感光性組成物は、通常、 上記各成分を適当な溶媒に溶解して用いられる。溶媒と しては、使用成分に対して十分な溶解度を持ち、良好な **塗膜性を与える溶媒であれば特に制限はないが、メチル** セロソルブ、エチルセロソルブ、メチルセロソルブアセ テート、エチルセロソルブアセテートなどのセロソルブ 系溶媒、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プ ロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレング リコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモ 40 ノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモ ノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモ ノブチルエーテルアセテート、ジプロピレングリコール ジメチルエーテルなどのプロピレングリコール系溶媒、 酢酸ブチル、酢酸アミル、酪酸エチル、酪酸ブチル、ジ エチルオキサレート、ピルビン酸エチル、エチルー2-ヒドロキシブチレート、エチルアセトアセテート、乳酸 メチル、乳酸エチル、2-メトキシプロピオン酸メチル などのエステル系溶媒、ヘプタノール、ヘキサノール、

ルコール系溶媒、シクロヘキサノン、メチルアミルケト ンなどのケトン系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチ ルアセトアミド、Nーメチルピロリドンなどの高極性溶 媒、あるいはこれらの混合溶媒、さらにはこれらに芳香 族炭化水素を添加したものなどが挙げられる。溶媒の使 用割合は、感光性組成物の総量に対して通常重量比とし て1~20倍程度の範囲である。

【0103】なお、本発明の感光性組成物は、その性能 を損なわない範囲で種々の添加剤、例えば塗布性改良 剤、現像改良剤、密着性改良剤、感度改良剤、感脂化剤 等を含有することも可能である。本発明の感光性組成物 は支持体上に塗設して感光性平版印刷版として有利に使 用できる。支持体表面に感光性層を設ける際に用いる塗 布方法としては、従来公知の方法、例えば、回転塗布、 ワイヤーバー塗布、ディップ塗布、エアーナイフ塗布、 ロール塗布、ブレード塗布及びカーテン塗布等を用いる ことが可能である。その乾燥温度または加熱温度として は、例えば20~170℃、好ましくは30~150℃ が採用される。

【0104】感光性層の膜厚は、通常0.3~7μm、 好ましくは $0.5\sim5\,\mu\,\mathrm{m}$ 、更に好ましくは $1.0\sim3$ μmである。本発明に使用する感光性組成物を用いた感 光層を設ける支持体としては、アルミニウム、亜鉛、 鋼、銅等の金属板、並びにクロム、亜鉛、銅、ニッケ ル、アルミニウム、鉄等がメッキ又は蒸着された金属 板、紙、プラスチックフィルム及びガラス板、樹脂が塗 布された紙、アルミニウム等の金属箔が張られた紙、親 水化処理したプラスチックフィルム等のシート等が挙げ られる。感光性平版印刷版用の支持体としては、塩酸ま 光性層組成物の固形分に対して $1\sim5$ 0 重量%、好まし 30 たは硝酸溶液中での電解エッチングまたはブラシ研磨に よる砂目立て処理、硫酸溶媒中での陽極酸化処理および 必要に応じて封孔処理等の表面処理が施されているアル ミニウム板を用いることがより好ましい。

> 【0105】支持体表面の粗面度に関しては、一般的 に、表面粗さRaの値で示される。これは表面粗度計を 用いて測定することができる。本発明において用いられ る支持体としてはその平均粗さRaとして0.3~1. 0 μ mのアルミニウム板が好ましく、更に、0.4~ $0.8 \mu m$ のものがより好ましい。本支持体は、必要に 応じ、更に有機酸化合物による表面処理を施して用いる ことができる。

【0106】本発明の感光性組成物を画像露光する光源 としてはキセノンランプ、高圧水銀灯、低圧水銀灯、ハ ロゲンランプ、メタルハライドランプ等のランプ光源、 HeNeレーザー、アルゴンイオンレーザー、YAGレ ーザー、HeCdレーザー、半導体レーザー、ルビーレ ーザー等のレーザー光源が挙げられる。特に、本発明で は感光性組成物が光熱変換物質を含有する場合で、光を 吸収し、発生した熱により画像形成させる場合に有利に ジアセトンアルコール、フルフリルアルコールなどのア50 使用されるため、 $650 \sim 1300$ n mの近赤外レーザ

一等の光線を発生する光源が好ましく、例えばルビーレーザー、YAGレーザー、半導体レーザー、LED、その他の固体レーザー等を挙げることが出来、特に小型で長寿命な半導体レーザーやYAGレーザーが好ましい。これらのレーザー光源により、通常、走査露光後、現像液にて現像し画像を得ることができる。

【0107】また、レーザー光源は、通常、レンズにより集光された高強度の光線(ビーム)として感光材表面を走査するが、それに感応する本発明のポジ型平版印刷版の感度特性($m \int / c m^2$)は感光材表面で受光する 10レーザービームの光強度($m \int / s \cdot c m^2$)に依存することがある。ここで、レーザービームの光強度($m \int / s \cdot c m^2$)は、版面上でのレーザービームの単位時間当たりのエネルギー量($m \int / s$)を光パワーメーターにより測定し、また感光材表面におけるビーム径(照射面積; $c m^2$)を測定し、単位時間当たりのエネルギー量を照射面積で除することにより求めることができる。レーザービームの照射面積は、通常、レーザーピーク強度の $1/e^2$ 強度を超える部分の面積で定義されるが、簡易的には相反則を示す感光材を感光させて測定す 20ることもできる。

【0108】本発明に用いられる光源の光強度としては、 2.0×10^6 m J / s・c m 2 以上であることが好ましく、 1.0×10^7 m J / s・c m 2 以上であることが更に好ましい。光強度が上記の範囲であれば、本発明のポジ型感光性組成物の感度特性が向上し、走査露光時間を短くすることができ実用的に大きな利点が得られる。

【0109】本発明の感光性組成物の現像に用いる現像 液としては特にアルカリ水溶液を主体とするアルカリ現 30 像液が好ましい。上記アルカリ現像液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、メタケイ酸ナトリウム、炭酸カリウム、メタケイ酸カリウム、第二リン酸ナトリウム、第三リン酸ナトリウム等のアルカリ金属塩の水溶液が挙げられる。アルカリ金属塩の濃度は0.1~20重量%が好ましい。又、該現像液中に必要に応じアニオン性界面活性剤、ノニオン性界面活性剤、両性界面活性剤等やアルコール等の有機溶媒を加えることができる。

[0110]

【実施例】以下に本発明を実施例により更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を越えない限り、これらの 実施例に限定されるものではない。

[アルミニウム板の作製] 厚さ O. 24 mmのアルミニ ウム板(材質1050、調質H16)を、5重量%の水 酸化ナトリウム水溶液中で60℃で1分間脱脂処理を行 なった後、0.5モル/リットルの濃度の塩酸水溶液中 において、温度28℃、電流密度60A/dm²、処理 時間40秒の条件で電解エッチング処理を行なった。次 いで4重量%水酸化ナトリウム水溶液中で60℃、12 秒間のデスマット処理を施した後、20重量%硫酸溶液 中で、温度20℃、電流密度3.5A/dm²、処理時 間1分の条件で陽極酸化処理を行なった。更に、80℃ の熱水で20秒間熱水封孔処理を行ない、平版印刷版用 支持体のアルミニウム板を作製した。この板の平均粗さ $Raの値は0.60 \mu m$ であった。このRa値は表面粗度計SE-3DH(小坂研究所社製)を用い、スキャン 長さ4mm、高域カットオフ無し、低域カットオフO. 8mmの条件下で測定した。

10 【0111】 [感光層の塗膜量の測定法] 支持体上に以下の実施例にて示した条件下で感光液を塗布、乾燥、加熱処理して得られた感光性平版印刷版試料について10 cm角の大きさに切り取り、その試料片の重量を測定後、アセトンにより感光層を溶解除去し、再度、重量を測定してその減量分を求め、その値から1m² 当りの重量として塗膜量を求めた。

【0112】〔残膜率〕残膜率は実施例及び比較例に記載の方法で現像後の画線部の残存塗膜量を上記と同様な方法で求め、初期塗膜量との比から求めた。

0 A:残膜が90重量%以上残存している。

B:残膜が70重量%以上90重量%未満残存している。

C:残膜が50重量%以上70重量%未満残存している。

D:残膜が50重量%未満残存している。

尚、以下の実施例及び比較例で使用した、各表中に記載 の材料を下記に示す。

〔光吸収色素〕

[0113]

40 【化56】

87

SA-1

$$CH_3 CH_3$$
 $CH_3 CH_3$
 CH_3
 CH_3

SA-2

SA-3

$$CH_3 CH_3$$
 $CH_3 CH_3$
 CH_3
 CH

SA-4

SA-5

カーボンプラック (三菱化学社製 MA220)

S A - 6

一酸化チタン(三菱マテリアル社製 チタンプラック12S)

*【化57】

【0114】〔酸発色性でない色素〕

[0115]

【0116】 [ラクトン骨格を有する酸発色性色素]

*【化58】

[0117]

[0118]

※ ※【化59】

$$\begin{array}{c|c}
 & H_3C \\
 & H_3C \\
 & H_3CO \\
\hline
 & C = C \\
 & C = C \\
\hline
 & C$$

【0119】

91 **TB**-7

TB-8

TB-9

*【化61】

[0120]

[0121]

93 TB-11

94

$$\begin{pmatrix}
H_5 C_2 \\
H_5 C_2
\end{pmatrix} N O C H_3$$

$$\downarrow O O C H_3$$

$$\downarrow O O O C H_3$$

$$\downarrow O O O C H_3$$

$$\downarrow O O O O C H_3$$

TB-12

$$\begin{pmatrix}
H \\
N \\
CH_3
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
CH_3 \\
O \\
O \\
H
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
CH_3 \\
CH_3 \\
CH_4
\end{pmatrix}$$

[0122]

*【化63】

TB-13

1:1 モル比 Mw = 1600

【0123】実施例1~7及び比較例1~3

下記成分よりなる感光液を前述の方法で作製したアルミ ニウム板上にワイヤーバーで塗布し、90℃にて2分間 乾燥させた後、55℃で16時間加熱処理し平版印刷版 を得た。塗膜量は $2.8g/m^2$ であった。尚、感光液 の状態では色の発色はほとんど観測されず、塗布後室温 風乾させた試料は、ラクトン基を有する色素が発色して※ ※いないため極めてうすい光吸収色素の色が認められるの みであったが、85℃、2分間の乾燥55℃、16時間 の熱処理においてラクトン基を有する色素が発色し、発 色した色素の濃度が、反射吸光度で塗布風乾させた物の 5倍以上の濃度の増加が認められた。

[0124]

(感光液)

高分子化合物:フェノール:m-クレゾール:p-クレゾール(20:50:

30モル比)をホルムアルデヒドと共縮合させたノボラック樹

脂 (Mw4000)

100重量部

光吸収色材:表-Aに記載のもの

5重量部

ラクトン骨格を有する酸発色性色素:表-Aに記載のもの

10重量部

溶媒:シクロヘキサノン/N-メチルピロリドン(混合)

600重量部/300重量部

【0125】次に、上記試料を830nmの半導体レー ザーを光源とする感光性平版印刷版露光装置(クレオ社

各種の露光エネルギーで212線、3~97%の網点画 像を画像露光し、次いでアルカリ性現像液(コニカ社製 製Trend Setter 3244T.)を用いて 50 SDR-1)を7倍に希釈し、28℃で現像を行った。

3%の網点画像が再現する露光量を用いて、感度の評価を行った。露光量が低い程、高い感度を示している。結果を表-Aに示す。

*【0126】 【表1】

*

表 - A

No.	ラクトン骨格	酸発色性で	光吸収色材	感度mJ/cm²	残膜率
	を有する酸発 色性色素	ない色素		(830nm)	
実施例1	TB-1		SA-1	300	A
比較例1		TC-1	SA-1	F	F
比較例2		TC-2	SA-1	G	F
比較例3			SA-1	800	D
実施例 2	TB-2		SA-1	400	Α
実施例3	TB-3		SA-1	400	Α
実施例4	TB-1		SA-2	200	Α
実施例 5	TB-2		SA-2	300	Α
実施例 6	TB-4		SA-4	400	Α
実施例7	TB-5		SA-3	200	A

*) 感度のFは、全面溶解し画像形成しなかったことを示し、Gは、感光層の溶解性が低く画像が形成されなかったため、非画線部が除去される迄スポンジで物理刺激を与えた結果、全面溶解し、画像形成しなかったことを示し、残膜率のFは、評価を行っていないことを示す。

【0127】参考例1

実施例1の感光性平版印刷版を400ルクスの光強度の白色蛍光灯(三菱電機株式会社製、36W白色蛍光灯ネオルミスーパーFLR40S-W/M/36)下に10時間放置した後、実施例1と同様の評価を行ったところ、実施例1と同等の感度(300mJ/cm²)、残膜率(A)を示した。

参考例2

一方、感光性組成物に下記のo-キノンジアジド

[0128]

【化64】

$$O = S = O$$

$$O + CH3$$

$$O = N5$$

$$O + CH3$$

【0129】を10重量部添加する以外は、実施例1と同様に感光性平版印刷版を作製、評価を行ったところ、感度:350mJ/cm²、残膜率:Aを示したが、参考例1の白色蛍光灯下に5時間放置した後、同様の評価30を行ったところ、30%以上の感光性層の膜減りが生じた。

実施例8~14

実施例1において、ラクトン骨格を有する酸発色性色素を表-Bに示すビス体骨格、有機高分子骨格を有する酸発色性色素に変更し、溶媒をシクロヘキサノンに変更した以外は同様にして試料を作成し、評価を行った。結果を表-Bに示す。

【0130】実施例15~16

実施例8において、光吸収色材を表-Bに示すものに変 40 更した以外は同様にして、試料を作成し、評価を行っ た。結果を表-Bに示す。

[0131]

【表2】

表 - B

実施例	酸発色性色素	光吸収色材	感度mJ/cm² (830nm)	残膜率
8	TB-7	SA-1	200	Α
9	TB-8	SA-1	210	A
10	TB-9	SA-1	180	A
11	TB-10	SA-1	200	Α
12	TB-11	SA-1	200	A
13	TB-12	SA-1	180	Α
14	TB-13	SA-1	270	Α
15	TB-7	SA-5	500	Α
16	TB-7	SA-6	500	A

【0132】実施例17

実施例1~16及び比較例2の試料を1000mJ/c m² でレーザー露光し、露光後可視画像を、マクベス社 製反射濃度計RD-514を用いて評価した。比較例2 く (濃度変化が1%以下)、露光部分と未露光部分との 判別が目視では困難であるのに対し、実施例1~16の 露光試料は、添加した酸発色性色素の退色により5%以 上の濃度変化が起こり、目視で容易に露光部分と未露光 部分との判別が可能であった。さらに、実施例1~16 の露光試料は、3%網点画像を再現するのに必要な露光 量によるレーザー露光時においても容易にレーザー露光 画像の確認ができた。

【0133】実施例18

実施例1の試料を全面500mJ/cm²の版面エネル 30 ギーになるようにレーザー露光した後、20cm×20 cm角の大きさに切り出した。次に比較例2の試料を同*

*様に800mJ/cm²の版面エネルギーになるように レーザー露光した後、20cm×20cm角の大きさに 切り出した。次に、アルカリ現像液(コニカ社製SDR -1)の7倍希釈液200mlを用い、20cm×20 の露光試料は、露光部分の添加色素TC-2の退色がな 20 cmの試料を現像処理を行い、試料の感光性層を全て除 去した後、各現像液の着色の有無を目視により行ったと ころ、実施例1の試料を処理した現像液に全く着色が見 られなかったが、比較例2を処理した現像液は、色素T C-2による著しい着色が見られた。

【0134】実施例19~23

実施例1において、酸発色性色素を下記の色素TD-1、TD-2、TD-3、TD-4にそれぞれ変更した 以外、他は同様に試料を作成し、評価を行った。結果を 表一Cに示す

[0135]

【表3】

表 - C

実施例	酸発色性色素	光吸収色材	感度mJ/cm² (830mm)	残膜率
19	TD-1	SA-1	3 0 0	A
20	TD-2	SA-1	3 0 0	A
21	TD-3	SA-1	8 0 0	B
22	TD-4	SA-1	8 0 0	B

[0136]

【化65】

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & CH = CH \\ \hline \\ CH_4 & CH \\ \hline \\ CH_5 & CH$$

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & O \\ \end{array}$$

TD - 3

$$C H_3 C H_3$$

$$C H = C H$$

$$C H_3$$

$$C H_3$$

$$C H_3$$

TD-4

$$C H_3 C H_3$$

$$C H = C H_2$$

$$C H_3$$

$$C H_3$$

$$C H_3$$

[0137]

【発明の効果】本発明の感光性組成物は、露光部と未露 光部のコントラストに優れ、画線部の残膜率が十分であ

平版印刷版は有用である。更に本発明の感光性組成物か らなる感光層を有する感光性平版印刷版は露光可視画性 に優れる。また、該感光性平版印刷版を大量に現像した り、特に支持体上に該組成物からなる層を用いた感光性 30 場合にも現像液の着色・汚染が少ない利点を有する。